

التسريح (الأول): (11 نقاط)

✓ لتكن الخلائط التالية :

- 1- ماء وزيت ، 2- ماء ورمل ، 3- إيثانول وهكسان .

أ. مانوع وطبيعة كل خليط ؟

ب. ما هي عمليات الفصل المناسبة لكل خليط ؟

ج. أعط مبدأ كل عملية .

د. ارسام التركيب التجريبي لعملية الفصل بين الإيثانول والهكسان مع توضيح جميع البيانات .

٥. ما الفرق بين الترشيح تحت الفراغ والترشيح البسيط ؟

تفسير (الثاني): (08 نقاط)

✓ نحصل على محلول مائي بإذابة 32.1g من هيدروكسيد الحديد الثلاثي $\text{Fe}(\text{OH})_3$ في

1500cm^3 من الماء المقطر.

(1) أحسب التركيز الكتلي لهذا المحلول.

(2) استنتاج مولاریته.

(3) أكتب معادلة انحلال هيدروكسيد الحديد الثلاثي $\text{Fe}(\text{OH})_3$ في الماء.

(4) استنتاج تركيز جميع شوراده.

(5) ما هي نظامية هذا المحلول؟

$M_{Fe} = 56 \text{ g/mol}$, $M_O = 16 \text{ g/mol}$, $M_H = 1 \text{ g/mol}$: تعطى

ملاحظة: نقطة على تنظيم الورقة

" ଓଢ଼ିଆ ଗାଥା ଓ ଗୁଣା ଗାଥା "